# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

TAKEDA, et al Juliu 3, 2003 BSKBLLP 703-205-8000 0171-0986P 105-1

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日

Date of Application:

2002年 7月 4日

出 願 番 号

Application Number:

特願2002-195740

[ ST.10/C ]:

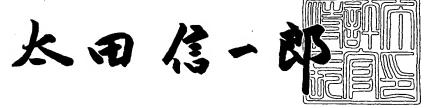
[JP2002-195740]

出 願 人 Applicant(s):

信越化学工業株式会社

2003年 2月21日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office



# 特2002-195740

【書類名】

特許願

【整理番号】

14270

【提出日】

平成14年 7月 4日

【あて先】

特許庁長官 及川 耕造 殿

【国際特許分類】

G03F 7/039

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 新機能材料技術研究所内

【氏名】

武田 隆信

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 新機能材料技術研究所内

【氏名】

渡邊 修

【特許出願人】

【識別番号】

000002060

【氏名又は名称】 信越化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100079304

【弁理士】

【氏名又は名称】

小島 隆司

【選任した代理人】

【識別番号】

100114513

【弁理士】

【氏名又は名称】

重松 沙織

【選任した代理人】

【識別番号】 100120721

【弁理士】

【氏名又は名称】 小林 克成

# 特2002-195740

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 003207

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

# 【書類名】 明細書

【発明の名称】 レジスト材料及びパターン形成方法

# 【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(1)で示される繰り返し単位を含む重量平均分子量が1,000~500,000である高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料。

# 【化1】

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^3$ はメチル基、又はエチル基を表す。また、 $R^4$ 、 $R^5$ はそれぞれ炭素数 $1\sim 7$ のアルキル基を表し、 $R^4$ 、 $R^5$ が結合して環構造となってもよい。)

【請求項2】 下記一般式(2)で示される繰り返し単位を含む重量平均分子量が1,000~500,000である高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料。

# 【化2】

$$\begin{array}{c} R^2 \\ + CH_2 - C + \\ O \\ CH - CH_3 \\ CH_3 \\ CH_3 \end{array} \tag{2}$$

(式中、R<sup>2</sup>は水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、 ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表す。)

【請求項3】 下記一般式(1)及び下記一般式(3)で示される繰り返し単位のいずれをも有する重量平均分子量が1,000~500,000である高

分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料。

# 【化3】

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^3$ はメチル基、又はエチル基を表す。また、 $R^4$ 、 $R^5$ はそれぞれ炭素数  $1\sim 7$ のアルキル基を表し、 $R^4$ 、 $R^5$ が結合して環構造となってもよい。 t は正数である。)

# 【化4】

$$+CH_{2}-C_{p} +CH_{2}-C_{q} +CH_{2}-C_{r} +CH_{2}-C_{r}$$

(式中、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^8$ は炭素数  $1\sim 1$ 0のアルキル基を表し、 $R^{12}$ は炭素数  $4\sim 3$ 0のアルキル基、又は珪素置換アルキル基を表す。また、q、r、r 、r は r の又は正数であり、r 以正数である。)

【請求項4】 下記一般式(2)及び下記一般式(3)で示される繰り返し単位のいずれをも有する重量平均分子量が1,000~500,000である高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料。

【化5】

$$+CH_2-C\frac{1}{t}$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

(式中、R<sup>2</sup>は水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、 ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表す。 t は正数である。)

# 【化6】

(式中、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^8$ は炭素数  $1\sim 1$ 0のアルキル基を表し、 $R^{12}$ は炭素数  $4\sim 3$ 0のアルキル基、又は珪素置換アルキル基を表す。また、q、r、r は 0 又は正数であり、r 以正数である。)

【請求項5】 (A)有機溶剤、

- (B) ベース樹脂として請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物、
- (C) 酸発生剤

を含有してなることを特徴とする化学増幅ポジ型レジスト材料。

【請求項6】 (A)有機溶剤、

- (B) ベース樹脂として請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物、
- (C)酸発生剤、
- (D) 溶解阻止剂

を含有してなることを特徴とする化学増幅ポジ型レジスト材料。

【請求項7】 更に、(E)添加剤として塩基性化合物を配合したことを特

徴とする請求項5又は6記載の化学増幅ポジ型レジスト材料。

【請求項8】 請求項1乃至7のいずれか1項に記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、加熱処理後、フォトマスクを介して高エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

# 【発明の詳細な説明】

[0001]

# 【発明の属する技術分野】

本発明は、耐熱性を有する(メタ)アクリル酸アルコキシアルキルエステルを酸の作用により分解し、アルカリに対する溶解性が増加する反応性基として使用する高分子化合物をベース樹脂としてレジスト材料に配合することにより、保存安定性が良好で、露光前後のアルカリ溶解速度コントラストが大幅に高く、高感度で高解像性を有し、優れたエッチング耐性を示す、特に超LSI製造用の微細パターン形成材料として好適な化学増幅ポジ型レジスト材料等のレジスト材料に関する。

[0002]

### 【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】

近年、LSIの高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの微細化が求められているなか、次世代の微細加工技術として遠紫外線リソグラフィーが有望視されている。遠紫外線リソグラフィーは、0.5μm以下の加工も可能であり、光吸収の低いレジスト材料を用いた場合、基板に対して垂直に近い側壁を有したパターン形成が可能になる。

[0003]

近年開発された酸を触媒とした化学増幅ポジ型レジスト材料(特公平2-27660号、特開昭63-27829号公報等記載)は、遠紫外線の光源として高輝度なKrFエキシマレーザーを利用し、感度、解像性、ドライエッチング耐性が高く、優れた特徴を有した遠紫外線リソグラフィーに特に有望なレジスト材料として期待されている。

[0004]

このような化学増幅ポジ型レジスト材料としては、ベースポリマー、酸発生剤 からなる二成分系、ベースポリマー、酸発生剤、酸不安定基を有する溶解阻止剤 からなる三成分系が知られている。

# [0005]

例えば、特開昭62-115440号公報にはポリーpーtertーブトキシスチレンと酸発生剤からなるレジスト材料が提案され、この提案と類似したものとして特開平3-223858号公報に分子内にtertーブトキシ基を有する樹脂と酸発生剤からなる二成分系レジスト材料、更には特開平4-211258号公報にはメチル基、イソプロピル基、tertーブチル基、テトラヒドロピラニル基、トリメチルシリル基含有ポリヒドロキシスチレンと酸発生剤からなる二成分系のレジスト材料が提案されている。

# [0006]

更に、特開平6-100488号公報にはポリ[3,4-ビス(2-テトラヒドロピラニルオキシ)スチレン]、ポリ[3,4-ビス(tert-ブトキシカルボニルオキシ)スチレン]、ポリ[3,5-ビス(2-テトラヒドロピラニルオキシ)スチレン]等のポリジヒドロキシスチレン誘導体と酸発生剤からなるレジスト材料が提案されている。

### [0007]

また、より高い透明性及び基板への密着性の実現と、基板までの裾引き改善、エッツチング耐性向上のためヒドロキシスチレンと、(メタ)アクリル酸三級エステルとの共重合体を使用したレジスト材料も報告されているが(特開平3-275149号公報、特開平6-289608号公報)、この種のレジスト材料は解像性や、露光後のパターン形状が悪い等の問題があり、満足できるものではなかった。更にヒドロキシスチレンと、(メタ)アクリル酸エトキシエチルエステルとの共重合体を使用したレジスト材料が報告され、優れた解像性を示したが、熱的安定性が非常に悪いという欠点から実用化には至っていない。

### [0008]

本発明は上記事情に鑑みなされたもので、従来のレジスト材料を上回る高感度及び高解像度、露光余裕度、プロセス適応性を有し、露光後のパターン形状が良

好であり、更に熱的安定性に優れたレジスト材料、特に化学増幅ポジ型レジスト 材料を提供することを目的とする。

[0009]

# 【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】

本発明者は上記目的を達成するため鋭意検討を重ねた結果、下記一般式(1) 又は(2)で示される繰り返し単位を少なくとも有する、又はこれに加えて下記一般式(3)で示される繰り返し単位を更に含む重量平均分子量が1,000~500,000高分子化合物がポジ型レジスト材料、特に化学増幅ポジ型レジスト材料のベース樹脂として有効で、この高分子化合物と酸発生剤と有機溶剤とを含む化学増幅ポジ型レジスト材料が、レジスト膜の溶解コントラスト、解像性が高く、露光余裕度があり、更に保存安定性が良好で、プロセス適応性に優れ、露光後のパターン形状が良好でありながら、微細化に伴う、レジスト膜厚の薄膜化に対応できることを示し、これらのことから実用性が高く、超LSI用レジスト材料として非常に有効であることを知見した。

# [0010]

即ち、本発明は下記の化学増幅型レジスト材料及びパターン形成方法を提供する。

### 請求項1:

下記一般式(1)で示される繰り返し単位を含む重量平均分子量が1,000 ~500,000である高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料。

【化7】

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^3$ はメチル基、又はエチル基を表す。また、 $R^4$ 、 $R^5$ はそれぞれ炭素数  $1\sim 7$  のアルキル基

を表し、 $R^4$ 、 $R^5$ が結合して環構造となってもよい。)

# 請求項2:

下記一般式(2)で示される繰り返し単位を含む重量平均分子量が1,000 ~500,000である高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料。

# 【化8】

$$+CH_2-C+$$

$$CH_3$$

$$CH-CH$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

(式中、R<sup>2</sup>は水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、 ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表す。)

### 請求項3:

下記一般式(1)及び下記一般式(3)で示される繰り返し単位のいずれをも有する重量平均分子量が1,000~500,000である高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料。

# 【化9】

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^3$ はメチル基、又はエチル基を表す。また、 $R^4$ 、 $R^5$ はそれぞれ炭素数  $1\sim 7$ のアルキル基を表し、 $R^4$ 、 $R^5$ が結合して環構造となってもよい。 t は正数である。)

【化10】

(式中、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^8$ は炭素数  $1\sim 10$ のアルキル基を表し、 $R^{12}$ は炭素数  $4\sim 30$ のアルキル基、又は珪素置換アルキル基を表す。また、q、r、s は0 又は正数であり、p は正数である。)

# 請求項4:

下記一般式(2)及び下記一般式(3)で示される繰り返し単位のいずれをも 有する重量平均分子量が1,000~500,000である高分子化合物を含む ことを特徴とするレジスト材料。

【化11】

$$\begin{array}{c} R^2 \\ + CH_2 - C + \\ \hline \\ O \\ CH_3 \\ CH - CH \\ C \\ CH_3 \\ CH_3 \end{array} \tag{2}$$

(式中、R<sup>2</sup>は水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、 ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表す。 t は正数である。)

【化12】

(式中、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^8$ は炭素数  $1\sim 1$ 0のアルキル基を表し、 $R^{12}$ は炭素数  $4\sim 3$ 0のアルキル基、又は珪素置換アルキル基を表す。また、q、r、s は 0 又は正数であり、p は正数である。)

# 請求項5:

- (A) 有機溶剤、
- (B) ベース樹脂として請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物、
- (C)酸発生剤

を含有してなることを特徴とする化学増幅ポジ型レジスト材料。

### 請求項6:

- (A) 有機溶剤、
- (B) ベース樹脂として請求項1乃至4のいずれか1項に記載の高分子化合物、
- (C)酸発生剤、
- (D)溶解阻止剂

を含有してなることを特徴とする化学増幅ポジ型レジスト材料。

#### 請求項7:

更に、(E)添加剤として塩基性化合物を配合したことを特徴とする請求項5 又は6記載の化学増幅ポジ型レジスト材料。

#### 請求項8:

請求項1乃至7のいずれか1項に記載のレジスト材料を基板上に塗布する工程と、加熱処理後、フォトマスクを介して髙エネルギー線もしくは電子線で露光する工程と、必要に応じて加熱処理した後、現像液を用いて現像する工程とを含むことを特徴とするパターン形成方法。

#### [0011]

以下、本発明につき更に詳しく説明する。

本発明のレジスト材料は、ベース樹脂として下記一般式(1)又は下記一般式(2)で示される繰り返し単位、更に必要によりこれらの繰り返し単位に加えて下記一般式(3)で示される繰り返し単位を含む重量平均分子量が1,000~

500,000の高分子化合物を配合してなるものである。

[0012]

【化13】

(式中、 $R^1$ 及び $R^2$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^3$ はメチル基、又はエチル基を表す。また、 $R^4$ 、 $R^5$ はそれぞれ炭素数  $1\sim 7$ のアルキル基を表し、 $R^4$ 、 $R^5$ が結合してこれらが結合する炭素原子と共に炭素数  $3\sim 7$ 、特に  $5\sim 6$ の環構造となってもよい。 t は正数である。)

[0013]

【化14】

$$+CH_2-C+$$

$$CH_3$$

$$CH-CH$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

(式中、R<sup>2</sup>は水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、 ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表す。 t は正数である。)

[0014]

【化15】

$$+CH_{2}-C_{p} + CH_{2}-C_{q} + CH_{2}-C_{r} + CH_$$

(式中、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ はそれぞれ水素原子、ヒドロキシ基、直鎖状もしくは分岐状のアルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^8$ は炭素数  $1\sim 1$ 0のアルキル基を表し、 $R^{12}$ は炭素数  $4\sim 3$ 0のアルキル基、又は珪素置換アルキル基を表す。また、q、r、s は 0 又は正数であり、p は正数である。)

# [0015]

ここで、直鎖状、分岐状のアルキル基としては、炭素数  $1 \sim 6$ 、特に  $1 \sim 5$  のものが好ましく、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、iso-ブチル基、 tert-ブチル基等を例示できる。

# [0016]

上記R<sup>3</sup>において、エステル部位の熱的安定性を考えた場合、メチル基が最も 好ましく、次にエチル基が好ましい。

また、 $R^4$ 、 $R^5$ のアルキル基はそれぞれ独立して、メチル基、エチル基が好ましく、環構造を形成してシクロヘキシル基、シクロペンチル基も好ましい。なお、 $R^4$ 、 $R^5$ が水素原子ではなく、アルキル基であることが、熱的安定性を向上させるのに重要である。

### [0017]

ここで、式(1)の単位としては、下記のものが例示される。

# 【化16】

更に、式(3)において、 $R^8$ はメチル基、エチル基が好ましく、酸不安定基として機能する場合には、t-ブチル基、 $t-アミル基等の炭素数 <math>4\sim 10$  の三級アルキル基が好ましい。

[0019]

上記 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^9$ 、 $R^{10}$ 、 $R^{11}$ において、これらがハロゲン原子を示す場合、フッ素原子、塩素原子、臭素原子が挙げられる。 $R^{12}$ のアルキル基が三級アルキル基の場合、種々選定されるが、特に下記一般式(4)、(5)で示される基が好ましい。

[0020]

【化17】

$$\begin{array}{c|c}
H_2C & R^{14} \\
H_2C & CH_2 \\
C & CH_2
\end{array}$$
(4)

(但し、式中R<sup>14</sup>は、メチル基、エチル基、イソプロピル基、シクロヘキシル基 、シクロペンチル基、ビニル基、アセチル基、フェニル基、ベンジル基又はシア ノ基であり、bは0~3の整数である。)

[0021]

一般式(4)の環状アルキル基としては、5 員環がより好ましい。具体例としては、1-メチルシクロペンチル、1-エチルシクロペンチル、1-イソプロピルシクロペンチル、1-ビニルシクロペンチル、1-アセチルシクロペンチル、1-フェニルシクロペンチル、1-シアノシクロペンチル、1-メチルシクロヘキシル、1-エチルシクロヘキシル、1-イソプロピルシクロヘキシル、1-ビニルシクロヘキシル、1-アセチルシクロヘキシル、1-フェニルシクロヘキシル、1-シアノシクロヘキシルなどが挙げられる。

[0022]

【化18】

$$H_3C$$
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 

(但し、式中 R <sup>15</sup>は、メチル基、エチル基、イソプロピル基、シクロヘキシル基 、シクロペンチル基、ビニル基、フェニル基、ベンジル基又はシアノ基である。 、

[0023]

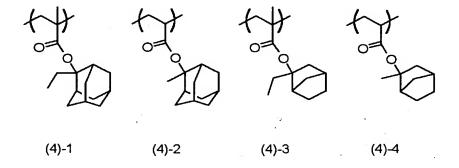
一般式(5)の具体例としては、t-ブチル基、1-ビニルジメチル、1-ベ

ンジルジメチル、1-フェニルジメチル、1-シアノジメチルなどが挙げられる

また、以下に例示する三級エステルとなるアルキル基も $R^{12}$ として好ましい。

[0024]

【化19】



[0025]

R<sup>12</sup>が珪素置換アルキル基を示す場合、トリス(トリメチルシリル)シリルエチル基、トリス(トリメチルシロキシ)シリルエチル基、トリメチルシリルエチル基等が好ましい。

[0026]

また、更に、レジスト材料の特性を考慮すると、上記式(1)、(2)、(3)において、t、pはそれぞれ正数、q、r、sは0又は正数で、下記式を満足する数である。

[0027]

 $0 < t / (t + p + q + r + s) \le 0$ . 3、更に好ましくは 0.  $0.5 \le t / (t + p + q + r + s) \le 0$ . 2である。 $0 . 8、更に好ましくは 0. <math>5 \le p / (t + p + q + r + s) \le 0$ . 8である。 $0 \le q / (t + p + q + r + s) \le 0$ . 25である。 $0 \le r / (t + p + q + r + s)$   $\le 0$ . 35である。 $0 \le s / (t + p + q + r + s) \le 0$ . 25である。

[0028]

tが0となり、本発明に係る高分子化合物がこの単位を含まない構造となると、アルカリ溶解速度のコントラストがなくなり、解像度が悪くなる。また、pの割合が多すぎると、未露光部のアルカリ溶解速度が大きくなりすぎる。加えて q

、 s が正数の場合には、酸不安定基を 2 種以上含むことを利用し、リソグラフィー特性を自在に調整することができる。また、 p 、 q 、 r 、 s はその値を上記範囲内で適宜選定することによりパターンの寸法制御、パターンの形状コントロールを任意に行うことができる。

# [0029]

本発明の高分子化合物は、それぞれ重量平均分子量が1,000~500,000、好ましくは2,000~30,000である必要がある。重量平均分子量が小さすぎるとレジスト材料が耐熱性に劣るものとなり、大きすぎるとアルカリ溶解性が低下し、パターン形成後に裾引き現象が生じ易くなってしまう。

# [0030]

更に、本発明の高分子化合物においては、その多成分共重合体の分子量分布(Mw/Mn)が広い場合は低分子量や高分子量のポリマーが存在するために露光後、パターン上に異物が見られたり、パターンの形状が悪化したりする。それ故、パターンルールが微細化するに従ってこのような分子量、分子量分布の影響が大きくなり易いことから、微細なパターン寸法に好適に用いられるレジスト材料を得るには、使用する多成分共重合体の分子量分布は1.0~2.0、特に1.0~1.7と狭分散であることが好ましい。

#### [0031]

これら高分子化合物を合成するには、1つの方法としてはアセトキシスチレンモノマーと(メタ)アクリル酸アルコキシアルキルエステルモノマーと、その他モノマーを、有機溶剤中、ラジカル開始剤を加え、加熱重合を行い、得られた高分子化合物を有機溶剤中アルカリ加水分解を行い、アセトキシ基を脱保護し、ヒドロキシスチレンと(メタ)アクリル酸アルコキシアルキルエステルとその他の多成分共重合体の高分子化合物を得ることができる。重合時に使用する有機溶剤としては、トルエン、ベンゼン、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジオキサン等が例示できる。重合開始剤としては、2、2′ーアゾビスイソブチロニトリル、2、2′ーアゾビス(2、4ージメチルバレロニトリル)、ジメチルー2、2ーアゾビス(2ーメチルプロピオネート)、ベンゾイルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド等が例示でき、好ましくは50℃から80℃に加熱して重

合できる。反応時間としては2~100時間、好ましくは5~20時間である。 アルカリ加水分解時の塩基としては、アンモニア水、トリエチルアミン等が使用 できる。また、反応温度としては-20~100℃、好ましくは0~60℃であ り、反応時間としては0.2~100時間、好ましくは0.5~20時間である 。但しこれら合成手法に限定されるものではない。

[0032]

本発明のレジスト材料は、ポジ型、特に化学増幅ポジ型レジスト材料として好 適に用いられる。この場合、化学増幅ポジ型レジスト材料としては、

- (A) 有機溶剤、
- (B) ベース樹脂として上記高分子化合物、
- (C)酸発生剤、

必用に応じ、

(D) 溶解阻止剂

を含む組成とし得、この場合、

(E) 塩基性化合物

を添加することが好ましい。

[0033]

本発明の化学増幅ポジ型レジスト材料において、(A)成分の有機溶剤としては、酢酸ブチル、酢酸アミル、酢酸シクロヘキシル、酢酸3ーメトキシブチル、メチルエチルケトン、メチルアミルケトン、シクロヘキサノン、シクロペンタノン、3ーエトキシエチルプロピオネート、3ーエトキシメチルプロピオネート、3ーメトキシメチルプロピオネート、アセト酢酸メチル、アセト酢酸エチル、ジアセトンアルコール、ピルビン酸メチル、ピルビン酸エチル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、3ーメチルー3ーメトキシブタノール、Nーメチルピロリドン、ジメチルスルホキシド、アブチロラクトン、プロピ

レングリコールメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールエチルエーテルアセテート、プロピレングリコールプロピルエーテルアセテート、乳酸メチル、乳酸エチル、乳酸プロピル、テトラメチレンスルホン等が挙げられるが、これらに限定されるものではない。特に好ましいものは、プロピレングリコールアルキルエーテルアセテート、乳酸アルキルエステルである。これらの溶剤は単独でも2種以上混合してもよい。好ましい混合溶剤の例はプロピレングリコールアルキルエーテルアセテートと乳酸アルキルエステルである。なお、本発明におけるプロピレングリコールアルキルエーテルアセテートのアルキル基は炭素数1~4のもの、例えばメチル基、エチル基、プロピル基等が挙げられるが、中でもメチル基、エチル基が好適である。また、このプロピレングリコールアルキルエーテルアセテートには1,2置換体と1,3置換体があり、置換位置の組み合わせで3種の異性体があるが、単独あるいは混合物のいずれの場合でもよい。

# [0034]

また、上記の乳酸アルキルエステルのアルキル基は炭素数 1 ~ 4 のもの、例えばメチル基、エチル基、プロピル基等が挙げられるが、中でもメチル基、エチル基が好適である。

# [0035]

溶剤としてプロピレングリコールアルキルエーテルアセテートを添加する際には全溶剤に対して50重量%以上とすることが好ましく、乳酸アルキルエステルを添加する際には全溶剤に対して50重量%以上とすることが好ましい。また、プロピレングリコールアルキルエーテルアセテートと乳酸アルキルエステルの混合溶剤を溶剤として用いる際には、その合計量が全溶剤に対して50重量%以上であることが好ましい。この場合、更に好ましくは、プロピレングリコールアルキルエーテルアセテートを60~95重量%、乳酸アルキルエステルを5~40重量%の割合とすることが好ましい。プロピレングリコールアルキルエーテルアセテートが少ないと、塗布性劣化等の問題が生じる場合があり、多すぎると溶解性不十分、パーティクル、異物の発生の問題が生じる場合がある。乳酸アルキルエステルが少ないと溶解性不十分、パーティクル、異物の増加等の問題が生じる場合があり、多すぎると粘度が高くなり塗布性が悪くなる上、保存安定性の劣化

等の問題が生じる場合がある。これら溶剤の添加量は化学増幅ポジ型レジスト材料の固形分100重量部に対して300~2, 000重量部、好ましくは400~1, 000重量部であるが、既存の成膜方法で可能な濃度であればこれに限定されるものではない。

# [0036]

(C) 成分の光酸発生剤としては、高エネルギー線照射により酸を発生する化合物であればいずれでもかまわない。好適な光酸発生剤としてはスルホニウム塩、ヨードニウム塩、スルホニルジアゾメタン、N-スルホニルオキシイミド型酸発生剤等がある。以下に詳述するが、これらは単独或いは2種以上混合して用いることができる。

# [0037]

スルホニウム塩はスルホニウムカチオンとスルホネートの塩であり、スルホニ ウムカチオンとしてトリフェニルスルホニウム、(4-tert-ブトキシフェ ニル)ジフェニルスルホニウム、ビス(4-tert-ブトキシフェニル)フェ ニルスルホニウム、トリス(4-tert-ブトキシフェニル)スルホニウム、 (3-tert-ブトキシフェニル) ジフェニルスルホニウム、ビス (3-te rtーブトキシフェニル)フェニルスルホニウム、トリス(3-tert-ブト キシフェニル)スルホニウム、(3,4-ジtertーブトキシフェニル)ジフ ェニルスルホニウム、ビス(3, 4-ジtert-ブトキシフェニル)フェニル スルホニウム、トリス (3, 4 - ジtert - ブトキシフェニル) スルホニウム 、ジフェニル(4-チオフェノキシフェニル)スルホニウム、(4-tert-ブトキシカルボニルメチルオキシフェニル)ジフェニルスルホニウム、トリス( **4-tert-ブトキシカルボニルメチルオキシフェニル)スルホニウム、(4** ーtert-ブトキシフェニル)ビス(4-ジメチルアミノフェニル)スルホニ ウム、トリス(4-ジメチルアミノフェニル)スルホニウム、2-ナフチルジフ ェニルスルホニウム、ジメチルー2ーナフチルスルホニウム、4ーヒドロキシフ ェニルジメチルスルホニウム、4-メトキシフェニルジメチルスルホニウム、ト リメチルスルホニウム、2-オキソシクロヘキシルシクロヘキシルメチルスルホ ニウム、トリナフチルスルホニウム、トリベンジルスルホニウム等が挙げられ、

スルホネートとしては、トリフルオロメタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート、ヘプタデカフルオロオクタンスルホネート、2,2,2ートリフルオロエタンスルホネート、ペンタフルオロベンゼンスルホネート、4ートリフルオロメチルベンゼンスルホネート、4ーフルオロベンゼンスルホネート、トルエンスルホネート、ベンゼンスルホネート、4ー(4ートルエンスルホニルオキシ)ベンゼンスルホネート、ナフタレンスルホネート、カンファースルホネート、オクタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、メタンスルホネート等が挙げられ、これらの組み合わせのスルホニウム塩が挙げられる。

# [0038]

ヨードニウム塩はヨードニウムカチオンとスルホネートの塩であり、ジフェニルヨードニウム、ビス(4ーtertーブチルフェニル)ヨードニウム、4ーtertーブトキシフェニルフェニルヨードニウム、4ーメトキシフェニルフェニルヨードニウム等のアリールヨードニウムカチオンとスルホネートとしてトリフルオロメタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート、ヘプタデカフルオロオクタンスルホネート、2,2,2ートリフルオロエタンスルホネート、ペンタフルオロベンゼンスルホネート、4ートリフルオロメチルベンゼンスルホネート、4ーフルオロベンゼンスルホネート、トルエンスルホネート、インゼンスルホネート、4ー(4ートルエンスルホニルオキシ)ベンゼンスルホネート、ナフタレンスルホネート、カンファースルホネート、オクタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、メタンスルホネート等が挙げられ、これらの組み合わせのヨードニウム塩が挙げられる。

# [0.039]

スルホニルジアゾメタンとしては、ビス(エチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(1ーメチルプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(2ーメチルプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(1, 1ージメチルエチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(パーフルオロイソプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(フェニルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(4ーメチルフェニルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(2, 4ー

ジメチルフェニルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(2ーナフチルスルホニル) ジアゾメタン、4ーメチルフェニルスルホニルベンゾイルジアゾメタン、ter tーブチルカルボニルー4ーメチルフェニルスルホニルジアゾメタン、2ーナフ チルスルホニルベンゾイルジアゾメタン、4ーメチルフェニルスルホニルー2ー ナフトイルジアゾメタン、メチルスルホニルベンゾイルジアゾメタン、tert ーブトキシカルボニルー4ーメチルフェニルスルホニルジアゾメタン等のビスス ルホニルジアゾメタンとスルホニルカルボニルジアゾメタンが挙げられる。

# [0040]

N-スルホニルオキシイミド型光酸発生剤としては、コハク酸イミド、ナフタレンジカルボン酸イミド、フタル酸イミド、シクロヘキシルジカルボン酸イミド、5-ノルボルネン-2,3-ジカルボン酸イミド、7-オキサビシクロ[2.2.1]-5-ヘプテン-2,3-ジカルボン酸イミド等のイミド骨格とトリフルオロメタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート、ヘプタデカフオロオクタンスルホネート、2,2,2-トリフルオロエタンスルホネート、ペンタフルオロベンゼンスルホネート、4ートリフルオロメチルベンゼンスルホネート、4ーフルオロベンゼンスルホネート、トルエンスルホネート、ベンゼンスルホネート、ナフタレンスルホネート、カンファースルホネート、オクタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、メタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、メタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、メタンスルホネートの組み合わせの化合物が挙げられる。

# [0041]

ベンゾインスルホネート型光酸発生剤としては、ベンゾイントシレート、ベン ゾインメシレート、ベンゾインブタンスルホネート等が挙げられる。

### [0042]

ピロガロールトリスルホネート型光酸発生剤としては、ピロガロール、フロログリシン、カテコール、レゾルシノール、ヒドロキノンのヒドロキシル基の全てをトリフルオロメタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート、ヘプタデカフルオロオクタンスルホネート、2,2,2ートリフルオロエタンスルホネート、ペンタフルオロベンゼンスルホネート、4ートリフルオロメチルベンゼンスルホネート、4ーフルオロベンゼンスルホネート、トルエンスルホネート、ベ

ンゼンスルホネート、ナフタレンスルホネート、カンファースルホネート、オクタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、メタンスルホネート等で置換した化合物が挙げられる。

# [0043]

ニトロベンジルスルホネート型光酸発生剤としては、2,4ージニトロベンジルスルホネート、2ーニトロベンジルスルホネート、2,6ージニトロベンジルスルホネートが挙げられ、スルホネートとしては、具体的にトリフルオロメタンスルホネート、ノナフルオロブタンスルホネート、ヘプタデカフルオロオクタンスルホネート、2,2,2ートリフルオロエタンスルホネート、ペンタフルオロベンゼンスルホネート、4ートリフルオロメチルベンゼンスルホネート、4ーフルオロベンゼンスルホネート、トルエンスルホネート、ベンゼンスルホネート、ナフタレンスルホネート、カンファースルホネート、オクタンスルホネート、ドデシルベンゼンスルホネート、ブタンスルホネート、メタンスルホネート等が挙げられる。またベンジル側のニトロ基をトリフルオロメチル基で置き換えた化合物も同様に用いることができる。

### [0044]

スルホン型光酸発生剤の例としては、ビス(フェニルスルホニル)メタン、ビス(4ーメチルフェニルスルホニル)メタン、ビス(2ーナフチルスルホニル)メタン、2,2ービス(フェニルスルホニル)プロパン、2,2ービス(4ーメチルフェニルスルホニル)プロパン、2,2ービス(2ーナフチルスルホニル)プロパン、2ーメチルー2ー(pートルエンスルホニル)プロピオフェノン、2ー(シクロヘキシルカルボニル)ー2ー(pートルエンスルホニル)プロパン、2,4ージメチルー2ー(pートルエンスルホニル)ペンタンー3ーオン等が挙げられる。

#### [0045]

グリオキシム誘導体型の光酸発生剤の例としては、ビス-o-(p-h)ルエンスルホニル)  $-\alpha-i$ ジメチルグリオキシム、ビス-o-(p-h)ルエンスルホル)  $-\alpha-i$ ジフェニルグリオキシム、ビス-o-(p-h)ルエンスルホニル)  $-\alpha-i$ ジシクロヘキシルグリオキシム、ビス-o-(p-h)ルエンスルホニル) -2

,3-ペンタンジオングリオキシム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-2-メチルー3,4-ペンタンジオングリオキシム、ビスーoー(n-ブタンス ルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビス-o-(n-ブタンスルホニル) -α-ジフェニルグリオキシム、ビスーοー(n-ブタンスルホニル)ーα-ジ シクロヘキシルグリオキシム、ビスーo-(n-ブタンスルホニル)-2,3 ーペンタンジオングリオキシム、ビスーo-(n-ブタンスルホニル)-2-メ チルー3,4-ペンタンジオングリオキシム、ビス-o-(メタンスルホニル) α - ジメチルグリオキシム、ビス - ο - (トリフルオロメタンスルホニル) -ホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビス-o-(tert-ブタンスルホニ ル) - α - ジメチルグリオキシム、ビス- o - (パーフルオロオクタンスルホニ ル) - α - ジメチルグリオキシム、ビス - ο - (シクロヘキシルスルホニル) -グリオキシム、ビス-o-(p-フルオロベンゼンスルホニル)-a-ジメチル グリオキシム、ビスーoー(p-tert-ブチルベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム、ビスーoー(キシレンスルホニル)-α-ジメチルグリ オキシム、ビス-ο-(カンファースルホニル)-α-ジメチルグリオキシム等 が挙げられる。

#### [0046]

中でも好ましく用いられる光酸発生剤としては、スルホニウム塩、ビススルホニルジアゾメタン、N-スルホニルオキシイミドである。

### [0047]

ポリマーに用いられる酸不安定基の切れ易さ等により最適な発生酸のアニオンは異なるが、一般的には揮発性がないもの、極端に拡散性の高くないものが選ばれる。この場合好適なアニオンは、ベンゼンスルホン酸アニオン、トルエンスルホン酸アニオン、4 - (4 - トルエンスルホニルオキシ)ベンゼンスルホン酸アニオン、ペンタフルオロベンゼンスルホン酸アニオン、2,2,2 - トリフルオロエタンスルホン酸アニオン、ノナフルオロブタンスルホン酸アニオン、ヘプタデカフルオロオクタンスルホン酸アニオン、カンファースルホン酸アニオンであ

る。

### [0048]

本発明の化学増幅ポジ型レジスト材料における光酸発生剤(C)の添加量としては、レジスト材料中のベース樹脂100重量部に対して0.1~20重量部、好ましくは1~10重量部である。上記光酸発生剤(C)は単独又は2種以上混合して用いることができる。更に露光波長における透過率が低い光酸発生剤を用い、その添加量でレジスト膜中の透過率を制御することもできる。

### [0049]

(D) 成分の溶解阻止剤としては、重量平均分子量が100~1,000で、かつ分子内にフェノール性水酸基を2つ以上有する化合物の該フェノール性水酸基の水素原子を酸不安定基により全体として平均10~100モル%の割合で置換した化合物が好ましい。なお、上記化合物の重量平均分子量は100~1,00、好ましくは150~800である。溶解阻止剤の配合量は、ベース樹脂100重量部に対して0~50重量部、好ましくは5~50重量部、より好ましくは10~30重量部であり、単独又は2種以上を混合して使用できる。配合量が少ないと解像性の向上がない場合があり、多すぎるとパターンの膜減りが生じ、解像度が低下する傾向がある。

### [0050]

好適に用いられる(D)成分の溶解阻止剤の例としては、ビス(4-(2'-テトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)メタン、ビス(4-(2'-テトラヒドロフラニルオキシ)フェニル)メタン、ビス(4-tert-ブトキシフェニル)メタン、ビス(4-tert-ブトキシフェニル)メタン、ビス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)メタン、ビス(4-tert-ブトキシカルボニルメチルオキシフェニル)メタン、ビス(4-(1'-エトキシエトキシ)フェニル)メタン、ビス(4-(1'-エトキシプロピルオキシ)フェニル)メタン、2、2-ビス(4'-(2''-テトラヒドロプラニルオキシ)フェニル)プロパン、2、2-ビス(4'-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)プロパン、2、2-ビス(4'-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)プロパン、2、2-ビス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)プロパン、2、2-ビス(4-tert-ブトキシカル

ボニルメチルオキシフェニル)プロパン、2,2ービス(4'-(1''-エト キシエトキシ)フェニル)プロパン、2,2-ビス(4'-(1''-エトキシ) プロピルオキシ)フェニル)プロパン、4,4-ビス(4'-(2''-テトラ ヒドロピラニルオキシ)フェニル)吉草酸tertブチル、4、4-ビス(4) - (2' ' - テトラヒドロフラニルオキシ)フェニル) 吉草酸tertブチル、 4,4-ビス(4'-tert-ブトキシフェニル)吉草酸tertブチル、4 ,4-ビス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)吉草酸ter tブチル、4,4-ビス(4'-tert-ブトキシカルボニルメチルオキシフ ェニル) 吉草酸tertブチル、4,4-ビス(4'-(1''-エトキシエト キシ)フェニル) 吉草酸 t e r t ブチル、4, 4 - ビス (4' - (1'' - エト キシプロピルオキシ)フェニル) 吉草酸tertブチル、トリス(4 - (2'-テトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)メタン、トリス(4-(2'-テトラ ヒドロフラニルオキシ)フェニル)メタン、トリス(4-tert-ブトキシフ ェニル) メタン、トリス (4-tert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)メタン、トリス(4-tert-ブトキシカルボニルオキシメチルフェニル)メ タン、トリス(4-(1'-エトキシエトキシ)フェニル)メタン、トリス(4 - (1'-エトキシプロピルオキシ)フェニル)メタン、1,1,2ートリス( 4'-(2''-テトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)エタン、1,1,2 ートリス(4'-(2''-テトラヒドロフラニルオキシ)フェニル)エタン、 1, 1, 2-トリス(4'-tert-ブトキシフェニル) エタン、1, 1, 2 ートリス(4'ーtert-ブトキシカルボニルオキシフェニル)エタン、1, 1, 2-トリス(4'-tert-ブトキシカルボニルメチルオキシフェニル)  $x_{2}$ ェニル) エタン、1, 1, 2-トリス(4'-(1'-エトキシプロピルオキシ )フェニル)エタン等が挙げられる。

#### [0051]

(E)成分の塩基性化合物は、光酸発生剤より発生する酸がレジスト膜中に拡散する際の拡散速度を抑制することができる化合物が適しており、このような塩基性化合物の配合により、レジスト膜中での酸の拡散速度が抑制されて解像度が

23

向上し、露光後の感度変化を抑制したり、基板や環境依存性を少なくし、露光余 裕度やパターンプロファイル等を向上することができる。

# [0052]

このような(E)成分の塩基性化合物としては、第一級、第二級、第三級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体等が挙げられる。

# [0053]

具体的には、第一級の脂肪族アミン類として、アンモニア、メチルアミン、エ チルアミン、nープロピルアミン、イソプロピルアミン、nーブチルアミン、イ ソブチルアミン、sec-ブチルアミン、tert-ブチルアミン、ペンチルア ミン、tert-アミルアミン、シクロペンチルアミン、ヘキシルアミン、シク ロヘキシルアミン、ヘプチルアミン、オクチルアミン、ノニルアミン、デシルア ミン、ドデシルアミン、セチルアミン、メチレンジアミン、エチレンジアミン、 テトラエチレンペンタミン等が例示され、第二級の脂肪族アミン類として、ジメ チルアミン、ジエチルアミン、ジーn-プロピルアミン、ジイソプロピルアミン 、ジーnーブチルアミン、ジイソブチルアミン、ジーsecーブチルアミン、ジ ペンチルアミン、ジシクロペンチルアミン、ジヘキシルアミン、ジシクロヘキシ ルアミン、ジヘプチルアミン、ジオクチルアミン、ジノニルアミン、ジデシルア ミン、ジドデシルアミン、ジセチルアミン、N,N-ジメチルメチレンジアミン 、N,N-ジメチルエチレンジアミン、N,N-ジメチルテトラエチレンペンタ ミン等が例示され、第三級の脂肪族アミン類として、トリメチルアミン、トリエ チルアミン、トリーnープロピルアミン、トリイソプロピルアミン、トリーn-ブチルアミン、トリイソブチルアミン、トリーsec-ブチルアミン、トリペン チルアミン、トリシクロペンチルアミン、トリヘキシルアミン、トリシクロヘキ シルアミン、トリヘプチルアミン、トリオクチルアミン、トリノニルアミン、ト リデシルアミン、トリドデシルアミン、トリセチルアミン、N, N, N', N' ーテトラメチルメチレンジアミン、N, N, N', N' ーテトラメチルエチレン

ジアミン、N, N, N, N ーテトラメチルテトラエチレンペンタミン等が例示される。

[0054]

また、混成アミン類としては、例えば、ジメチルエチルアミン、メチルエチル プロピルアミン、ベンジルアミン、フェネチルアミン、ベンジルジメチルアミン 等が例示される。芳香族アミン類及び複素環アミン類の具体例としては、アニリ ン誘導体(例えば、アニリン、N-メチルアニリン、N-エチルアニリン、N-プロピルアニリン、N,N-ジメチルアニリン、2-メチルアニリン、3-メル アニリン、4-メチルアニリン、エチルアニリン、プロピルアニリン、トリメチ ルアニリン、2-ニトロアニリン、3-ニトロアニリン、4-ニトロアニリン、 2, 4-ジニトロアニリン、2, 6-ジニトロアニリン、3, 5-ジニトロアニ リン、N,N-ジメチルトルイジン等)、ジフェニル(p-トリル)アミン、メ チルジフェニルアミン、トリフェニルアミン、フェニレンジアミン、ナフチルア ミン、ジアミノナフタレン、ピロール誘導体(例えば、ピロール、2Hーピロー ル、1-メチルピロール、2,4-ジメチルピロール、2,5-ジメチルピロー ル、N-メチルピロール等)、オキサゾール誘導体(例えば、オキサゾール、イ ソオキサゾール等)、チアゾール誘導体(例えば、チアゾール、イソチアゾール 等)、イミダゾール誘導体(例えば、イミダゾール、4-メチルイミダゾール、 4-メチルー2-フェニルイミダゾール等)、ピラゾール誘導体、フラザン誘導 体、ピロリン誘導体(例えば、ピロリン、2ーメチルー1ーピロリン等)、ピロ リジン誘導体(例えば、ピロリジン、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N ーメチルピロリドン等)、イミダゾリン誘導体、イミダゾリジン誘導体、ピリジ ン誘導体(例えば、ピリジン、メチルピリジン、エチルピリジン、プロピルピリ ジン、ブチルピリジン、4-(1-ブチルペンチル)ピリジン、ジメチルピリジ ン、トリメチルピリジン、トリエチルピリジン、フェニルピリジン、3-メチル - 2 - フェニルピリジン、4 - t e r t - ブチルピリジン、ジフェニルピリジン 、ベンジルピリジン、メトキシピリジン、ブトキシピリジン、ジメトキシピリジ ン、1-メチル-2-ピリジン、4-ピロリジノピリジン、1-メチル-4-フ ェニルピリジン、2-(1-エチルプロピル)ピリジン、アミノピリジン、ジメ

チルアミノピリジン等)、ピリダジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラゾリン誘導体、ピラゾリジン誘導体、ピペラジン誘導体、モルホリン誘導体、インドール誘導体、イソインドール誘導体、1H-インダゾール誘導体、インドリン誘導体、キノリン誘導体(例えば、キノリン、3ーキノリンカルボニトリル等)、イソキノリン誘導体、シンノリン誘導体、キナゾリン誘導体、オノキサリン誘導体、フタラジン誘導体、プリン誘導体、プテリジン誘導体、カルバゾール誘導体、フェナントリジン誘導体、アクリジン誘導体、フェナジン誘導体、アクリジン誘導体、アデニン誘導体、アデニン誘導体、アデーン誘導体、アデニン誘導体、アデーン誘導体、アデーン誘導体、グアニン誘導体、ウラシル誘導体、ウリジン誘導体等が例示される。

# [0055]

更に、カルボキシル基を有する含窒素化合物としては、例えば、アミノ安息香 酸、インドールカルボン酸、アミノ酸誘導体(例えば、ニコチン酸、アラニン、 アルギニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、ヒスチジン、イソロイ シン、グリシルロイシン、ロイシン、メチオニン、フェニルアラニン、スレオニ ン、リジン、3-アミノピラジン-2-カルボン酸、メトキシアラニン等)など が例示され、スルホニル基を有する含窒素化合物として、3-ピリジンスルホン 酸、p-トルエンスルホン酸ピリジニウム等が例示され、ヒドロキシ基を有する 含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒 素化合物としては、2-ヒドロキシピリジン、アミノクレゾール、2,4-キノ リンジオール、3-インドールメタノールヒドレート、モノエタノールアミン、 ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、 N, N-ジエチルエタノールアミン、トリイソプロパノールアミン、2, 2'ー イミノジエタノール、2-アミノエタノール、3-アミノー1-プロパノール、 4-アミノ-1-ブタノール、4-(2-ヒドロキシエチル)モルホリン、2-(2-ヒドロキシエチル)ピリジン、1-(2-ヒドロキシエチル)ピペラジン 、1-[2-(2-ヒドロキシエトキシ)エチル]ピペラジン、ピペリジンエタ ノール、1-(2-ヒドロキシエチル)ピロリジン、1-(2-ヒドロキシエチ ル) -2-ピロリジノン、3-ピペリジノ-1, 2-プロパンジオール、3-ピ ロリジノー1, 2ープロパンジオール、8ーヒドロキシュロリジン、3ークイヌクリジノール、3ートロパノール、1ーメチルー2ーピロリジンエタノール、1ーアジリジンエタノール、Nー(2ーヒドロキシエチル)フタルイミド、Nー(2ーヒドロキシエチル)イソニコチンアミド等が例示される。アミド誘導体としては、ホルムアミド、Nーメチルホルムアミド、N, Nージメチルホルムアミド、アセトアミド、Nーメチルアセトアミド、N, Nージメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズアミド等が例示される。イミド誘導体としては、フタルイミド、サクシンイミド、マレイミド等が例示される。

[0056]

更に下記一般式(B)-1で示される塩基性化合物から選ばれる1種又は2種以上を添加することもできる。

$$N(X)_{n}(Y)_{3-n}$$
 (B) -1

式中、n=1、2又は3である。側鎖Xは同一でも異なっていてもよく、下記一般式(X)-1~(X)-3で表すことができる。側鎖Yは同一又は異種の、水素原子もしくは直鎖状、分岐状又は環状の炭素数1~20のアルキル基を示し、エーテル基もしくはヒドロキシル基を含んでもよい。また、X同士が結合して環を形成してもよい。

[0 Ó 5 7]

【化20】

$$\frac{1}{1} - R^{300} - O - R^{301} \right] \qquad (X)-1$$

$$\frac{1}{1} - R^{302} - O - R^{303} - R^{304} \right] \qquad (X)-2$$

$$\frac{1}{1} - R^{305} - R^{306} \qquad (X)-3$$

[0058]

ここで、 $R^{300}$ 、 $R^{302}$ 、 $R^{305}$ は炭素数  $1\sim 4$  の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、 $R^{301}$ 、 $R^{304}$ は水素原子、又は炭素数  $1\sim 2$  のの直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル基、ラク

トン環を1あるいは複数含んでいてもよい。R<sup>303</sup>は単結合、又は炭素数1~4 の直鎖状もしくは分岐状のアルキレン基であり、R<sup>306</sup>は炭素数1~20の直鎖 状、分岐状又は環状のアルキル基であり、ヒドロキシ基、エーテル基、エステル 基、ラクトン環を1あるいは複数含んでいてもよい。

[0059]

一般式(B)-1で表される化合物は具体的には下記に例示される。

トリス(2-メトキシメトキシエチル)アミン、トリス{2-(2-メトキシ エトキシ)エチル〉アミン、トリス{2-(2-メトキシエトキシメトキシ)エ チル) アミン、トリス(2-(1-メトキシエトキシ) エチル) アミン、トリス {2-(1-エトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-エトキシ プロポキシ) エチル} アミン、トリス [2-{2-(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ エチル アミン、4,7,13,16,21,24-ヘキサオキサー 1, 10-ジアザビシクロ[8.8.8] ヘキサコサン、4,7,13,18-テトラオキサー1, 10-ジアザビシクロ「8, 5, 5] エイコサン、1, 4, 10,13-テトラオキサー7,16-ジアザビシクロオクタデカン、1-アザ -12-クラウン-4、1-アザー15-クラウン-5、1-アザー18-クラ ウンー6、トリス(2-フォルミルオキシエチル)アミン、トリス(2-ホルミ ルオキシエチル)アミン、トリス(2-アセトキシエチル)アミン、トリス(2 ープロピオニルオキシエチル)アミン、トリス(2ーブチリルオキシエチル)ア ミン、トリス(2-イソブチリルオキシエチル)アミン、トリス(2-バレリル オキシエチル) アミン、トリス (2-ピバロイルオキシエチル) アミン、N, N ービス(2-アセトキシエチル)2-(アセトキシアセトキシ)エチルアミン、 トリス(2-メトキシカルボニルオキシエチル)アミン、トリス(2-tert ーブトキシカルボニルオキシエチル)アミン、トリス[2-(2-オキソプロポ キシ) エチル] アミン、トリス [2-(メトキシカルボニルメチル) オキシエチ ル] アミン、トリス [2-(tert-ブトキシカルボニルメチルオキシ) エチ ル] アミン、トリス [2-(シクロヘキシルオキシカルボニルメチルオキシ) エ チル] アミン、トリス(2-メトキシカルボニルエチル)アミン、トリス(2-エトキシカルボニルエチル)アミン、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)2

- (メトキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-アセトキシエチル ) 2-(メトキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-ヒドロキシエ チル) 2 - (エトキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス (2-アセトキ シエチル)2-(エトキシカルボニル)エチルアミン、N,N-ビス(2-ヒド ロキシエチル)2-(2-メトキシエトキシカルボニル)エチルアミン、N, N ービス(2ーアセトキシエチル)2ー(2ーメトキシエトキシカルボニル)エチ ルアミン、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)2-(2-ヒドロキシエトキ シカルボニル)エチルアミン、N,N-ビス(2-アセトキシエチル)2-(2 **\_ アセトキシエトキシカルボニル)エチルアミン、N,N-ビス(2-ヒドロキ** シエチル) 2 - [(メトキシカルボニル)メトキシカルボニル] エチルアミン、 N, N-ビス(2-アセトキシエチル)2- [(メトキシカルボニル)メトキシ カルボニル] エチルアミン、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)2-(2-オキソプロポキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-アセトキシエ チル) 2-(2-オキソプロポキシカルボニル) エチルアミン、N, N-ビス( 2-ヒドロキシエチル) 2- (テトラヒドロフルフリルオキシカルボニル) エチ ルアミン、N, N-ビス(2-アセトキシエチル)2-(テトラヒドロフルフリ ルオキシカルボニル)エチルアミン、N, N-ビス(2-ヒドロキシエチル)2 - [(2-オキソテトラヒドロフラン-3-イル)オキシカルボニル] エチルア ミン、N, N-ビス(2-アセトキシエチル)2-[(2-オキソテトラヒドロ フラン-3-イル) オキシカルボニル] エチルアミン、N, N-ビス (2-ヒド ロキシエチル)2-(4-ヒドロキシブトキシカルボニル)エチルアミン、<math>N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル)2-(4-ホルミルオキシブトキシカル ボニル) エチルアミン、N, N-ビス(2-ホルミルオキシエチル) 2-(2-ホルミルオキシエトキシカルボニル) エチルアミン、N, Nービス (2-メトキ シエチル)2-(メトキシカルボニル)エチルアミン、N-(2-ヒドロキシエ **チル)ビス[2-(メトキシカルボニル)エチル]アミン、N-(2-アセトキ** シエチル) ビス [2-(メトキシカルボニル) エチル] アミン、N-(2-ヒド ロキシエチル) ビス [2-(エトキシカルボニル) エチル] アミン、N-(2-アセトキシエチル) ビス [2- (エトキシカルボニル) エチル] アミン、N- ( 3-ヒドロキシ-1-プロピル)ビス [2-(メトキシカルボニル)エチル] アミン、N-(3-アセトキシ-1-プロピル)ビス [2-(メトキシカルボニル)エチル] アミン、N-(2-メトキシエチル)ビス [2-(メトキシカルボニル)エチル] アミン、N-ブチルビス [2-(メトキシカルボニル)エチル] アミン、N-ブチルビス [2-(メトキシカルボニル)エチル] アミン、N-ブチルビス [2-(2-メトキシエトキシカルボニル)エチル] アミン、N-メチルビス (2-アセトキシエチル)アミン、N-エチルビス (2-アセトキシエチル)アミン、N-エチルビス (2-ピバロイルオキシエチル)アミン、N-エチルビス [2-(メトキシカルボニルオキシ)エチル] アミン、N-エチルビス [2-(メトキシカルボニルオキシ)エチル] アミン、トリス (メトキシカルボニルメチル) アミン、N-ブチルビス (メトキシカルボニルメチル) アミン、N-ブチルビス (メトキシカルボニルメチル) アミン、N-ブチルビス (メトキシカルボニルメチル) アミン、N-ブキルビス (メトキシカルボニルメチル) アミン、N-0 できるが、これらに制限されない。

# [0060]

なお、塩基性化合物は、1種を単独で又は2種以上を組み合わせて用いることができ、その配合量は、レジスト材料中のベース樹脂100重量部に対して0~2重量部、特に0.01~1重量部を混合したものが好適である。配合量が2重量部を超えると感度が低下しすぎる場合がある。

### [0061]

本発明の化学増幅ポジ型レジスト材料中には、更に、塗布性を向上させるための界面活性剤を加えることができる。

#### [0062]

界面活性剤の例としては、特に限定されるものではないが、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンステリアルエーテル、ポリオキシエチレンセチルエーテル、ポリオキシエチレンオレインエーテル等のポリオキシエチレンアルキルエーテル類、ポリオキシエチレンオクチルフェノールエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェノールエーテル等のポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル類、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレンブロックコポリマー類、ソルビタンモノラウレート、ソルビタンモノパルミテート、ソルビタンモノ

ステアレート等のソルビタン脂肪酸エステル類、ポリオキシエチレンソルビタン モノラウレート、ポリオキシエチレンソルビタンモノパルミテート、ポリオキシ エチレンソルビタンモノステアレート、ポリオキシエチレンソルビタントリオレ エート、ポリオキシエチレンソルビタントリステアレート等のポリオキシエチレ ンソルビタン脂肪酸エステルのノニオン系界面活性剤、エフトップEF301, EF303, EF352(トーケムプロダクツ)、メガファックF171, F1 72, F173 (大日本インキ化学工業)、フロラードFC430, FC431 . (住友スリーエム)、アサヒガードAG710,サーフロンS-381,S-3 82, SC101, SC102, SC103, SC104, SC105, SC1 06、サーフィノールE1004, KH-10, KH-20, KH-30, KH -40 (旭硝子)等のフッ素系界面活性剤、オルガノシロキサンポリマーKP3 41, X-70-092, X-70-093 (信越化学工業)、アクリル酸系又 はメタクリル酸系ポリフローNo. 75, No. 95 (共栄社油脂化学工業)が 挙げられ、中でもFC430、サーフロンS-381、サーフィノールE100 4, KH-20, KH-30が好適である。これらは単独あるいは2種以上の組 み合わせで用いることができる。

#### [0063]

本発明の化学増幅ポジ型レジスト材料中の界面活性剤の添加量としては、レジスト材料組成物中のベース樹脂100重量部に対して2重量部以下、好ましくは1重量部以下である。

#### [0064]

本発明のレジスト材料を種々の集積回路製造に用いる場合は、特に限定されないが公知のリソグラフィー技術を用いることができる。

#### [0065]

は80~120℃、1~5分間プリベークする。次いで、紫外線、遠紫外線、電子線、X線、エキシマレーザー、 $\gamma$ 線、シンクロトロン放射線などから選ばれる光源、好ましくは300nm以下の露光波長で目的とするパターンを所定のマスクを通じて露光を行う。露光量は1~200mJ/cm²程度、好ましくは10~100mJ/cm²程度となるように露光することが好ましい。ホットプレート上で60~150℃、1~5分間、好ましくは80~120℃、1~3分間ポストエクスポージャベーク(PEB)する。

[0066]

更に、0.1~5%、好ましくは2~3%テトラメチルアンモニウムヒドロキシド (TMAH) 等のアルカリ水溶液の現像液を用い、0.1~3分間、好ましくは0.5~2分間、浸漬 (dip) 法、パドル (puddle) 法、スプレー (spray) 法等の常法により現像することにより、基板上に目的のパターンが形成される。なお、本発明のレジスト材料は、特に高エネルギー線の中でも254~193nmの遠紫外線、157nmの真空紫外線、電子線、軟X線、X線、エキシマレーザー、γ線、シンクロトロン放射線による微細パターンニングに最適である。また、上記範囲を上限及び下限から外れる場合は、目的のパターンを得ることができない場合がある。

[0067]

#### 【実施例】

以下、合成例、比較合成例、実施例及び比較例を示して本発明を具体的に説明 するが、本発明は下記実施例に制限されるものではない。

[0068]

#### [合成例1]

2 Lのフラスコにp-アセトキシスチレン126.3 g、スチレン28.5 g 、メタクリル酸メトキシイソブチルエステル10.6 g、溶媒としてトルエンを 400 g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70  $\mathbb C$ まで冷却し、減圧脱 気、窒素フローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤としてアゾビス イソブチロニトリル(AIBN)を7.9 g加え、60  $\mathbb C$ まで昇温後、20時間 反応させた。この反応溶液を1/2まで濃縮し、メタノール4.8 L、水0.2 Lの混合溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体182gを得た。このポリマーをメタノール0.3L、テトラヒドロフラン0.35Lに再度溶解し、トリエチルアミン200g、水40gを加え、脱保護反応を行い、酢酸を用いて中和した。反応溶液を濃縮後、アセトン0.5 Lに溶解し、上記と同様の沈澱、濾過、乾燥を行い、白色重合体127gを得た

# [0069]

得られた重合体を $^{13}$ C、 $^{1}$ H-NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

p-ヒドロキシスチレン: スチレン: メタクリル酸メトキシイソブチルエステル = 72.0:15.7:12.3

重量平均分子量(Mw)=15,700

分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 62

これを (Poly-A) とする。

[0070]

### [合成例2]

2 Lのフラスコに p − アセトキシスチレン125.0g、スチレン25.5g、メタクリル酸エトキシイソブチルエステル11.9g、溶媒としてトルエンを400g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、−70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤としてAIBNを7.2g加え、60℃まで昇温後、20時間反応させた。この反応溶液を1/2まで濃縮し、メタノール4.8L、水0.2Lの混合溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体177gを得た。このポリマーをメタノール0.3L、テトラヒドロフラン0.35Lに再度溶解し、トリエチルアミン200g、水40gを加え、脱保護反応を行い、酢酸を用いて中和した。反応溶液を濃縮後、アセトン0.5Lに溶解し、上記と同様の沈澱、濾過、乾燥を行い、白色重合体117gを得た。

[0071]

得られた重合体を $^{13}$ C、 $^{1}$ H-NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

p-ヒドロキシスチレン: スチレン: メタクリル酸エトキシイソブチルエステル = 72.3:13.8:13.9

重量平均分子量 (Mw) = 16, 100

分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 63

これを (Poly-B) とする。

[0072]

# [合成例3]

2 Lのフラスコに p ーアセトキシスチレン126.3g、tーブトキシスチレン63.4g、メタクリル酸メトキシイソブチルエステル10.3g、溶媒としてトルエンを400g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、一70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤としてAIBNを8.0g加え、60℃まで昇温後、20時間反応させた。この反応溶液を1/2まで濃縮し、メタノール4.8L、水0.2Lの混合溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体177gを得た。このポリマーをメタノール0.3L、テトラヒドロフラン0.35Lに再度溶解し、トリエチルアミン200g、水40gを加え、脱保護反応を行い、酢酸を用いて中和した。反応溶液を濃縮後、アセトン0.5Lに溶解し、上記と同様の沈澱、濾過、乾燥を行い、白色重合体122gを得た。

[0073]

得られた重合体を $^{13}$ C、 $^{1}$ H-NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

p-ヒドロキシスチレン: t-ブトキシスチレン: メタクリル酸メトキシイソブ チルエステル=74.7:19.1:6.2

重量平均分子量 (Mw) = 14, 900

分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 57

これを (Poly-C)とする。

[0074]

[合成例4]

2 Lのフラスコに p ーアセトキシスチレン1 2 1. 1 g、 t ーアミロキシスチレン5 8. 4 g、メタクリル酸メトキシイソブチルエステル1 0. 0 g、溶媒としてトルエンを4 0 0 g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、一70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤としてA I B N を 7. 9 g加え、6 0℃まで昇温後、2 0時間反応させた。この反応溶液を1 / 2まで濃縮し、メタノール4. 8 L、水 0. 2 L の混合溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、4 0℃で減圧乾燥し、白色重合体1 7 5 gを得た。このポリマーをメタノール 0. 3 L、テトラヒドロフラン 0. 3 5 Lに再度溶解し、トリエチルアミン 2 0 0 g、水 4 0 gを加え、脱保護反応を行い、酢酸を用いて中和した。反応溶液を濃縮後、アセトン 0. 5 Lに溶解し、上記と同様の沈澱、濾過、乾燥を行い、白色重合体1 1 8 gを得た。

[0075]

得られた重合体を $^{13}$ C、 $^{1}$ H-NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

p-ヒドロキシスチレン: t-アミロキシスチレン: メタクリル酸メトキシイソブチルエステル= 76. 0:17. 2:6. 8

重量平均分子量(Mw)=17,000

分子量分布 (Mw/Mn) = 1.58

これを(Poly-D)とする。

[0076]

[合成例5]

2 Lのフラスコにp-アセトキシスチレン184.9g、メタクリル酸2-エチル-2-アダマンチルエステル101.1g、メタクリル酸メトキシイソブチルエステル14.0g、溶媒としてトルエンを850g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを3回繰り返した

。室温まで昇温後、重合開始剤としてAIBNを16.0g加え、57℃まで昇温後、20時間反応させた。この反応溶液を1/2まで濃縮し、メタノール4.8L、水0.2Lの混合溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体256gを得た。このポリマーをメタノール0.45L、テトラヒドロフラン0.50Lに再度溶解し、トリエチルアミン300g、水60gを加え、脱保護反応を行い、酢酸を用いて中和した。反応溶液を濃縮後、アセトン0.5Lに溶解し、上記と同様の沈澱、濾過、乾燥を行い、白色重合体179gを得た。

[0077]

得られた重合体を $^{13}$ C, $^{1}$ H-NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

p-ヒドロキシスチレン: メタクリル酸 <math>2-エチル-2-アダマンチルエステル: メタクリル酸メトキシイソブチルエステル= 73.8:20.1:6.1 重量平均分子量 (Mw)=15,900 分子量分布 (Mw/Mn)=1.59

[0078]

これを(Poly-E)とする。

# 「合成例6]

2 Lのフラスコにp-アセトキシスチレン180.2g、メタクリル酸2-メチル-2-アダマンチルエステル98.9g、メタクリル酸メトキシイソブチルエステル14.7g、溶媒としてトルエンを850g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤としてAIBNを16.3g加え、57℃まで昇温後、20時間反応させた。この反応溶液を1/2まで濃縮し、メタノール4.8 L、水0.2 Lの混合溶液中に沈澱させ、得られた白色固体を濾過後、40℃で減圧乾燥し、白色重合体248gを得た。このポリマーをメタノール0.45 L、テトラヒドロフラン0.50 Lに再度溶解し、トリエチルアミン300g、水60gを加え、脱保護反応を行い、酢酸を用いて中和した。反応溶液を濃縮後、

アセトンO. 5 Lに溶解し、上記と同様の沈澱、濾過、乾燥を行い、白色重合体 173gを得た。

[0079]

得られた重合体を $^{13}$ C、 $^{1}$ H - NMR、及び、GPC測定したところ、以下の分析結果となった。

# 共重合組成比

p-ヒドロキシスチレン:メタクリル酸 2-メチルー2-アダマンチルエステル:メタクリル酸メトキシイソブチルエステル= 70.5:22.5:7.0 重量平均分子量 (Mw)=14,100 分子量分布 (Mw/Mn)=1.62 これを (Poly-F) とする。

[0080]

# [比較合成例]

上記合成例と同様の方法で合成したポリマーの品名、分析結果を示す。

p-ヒドロキシスチレン: スチレン: メタクリル酸エトキシエチルエステル=70.6:15.9:13.5

重量平均分子量(Mw)=16,900

分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 63

これを (Poly-G) とする。

ヒドロキシスチレン: t-アミロキシスチレン: メタクリル酸テトラヒドロピラ

ニルエステル=75.1:14.7:10.2

重量平均分子量(Mw)=17,200

分子量分布 (Mw/Mn) = 1. 59

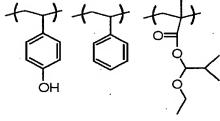
これを (Poly-H)とする。

[0081]

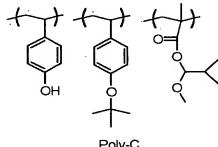
合成例及び比較合成例で得られたPoly-A~Hを下記に示す。



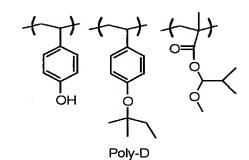
Poly-A

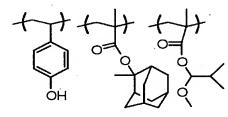


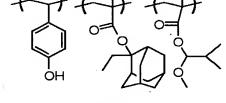
Poly-B



Poly-C

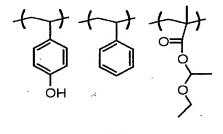




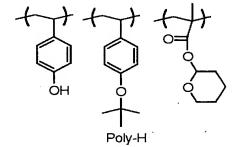


Poly-E

Poly-F



Poly-G

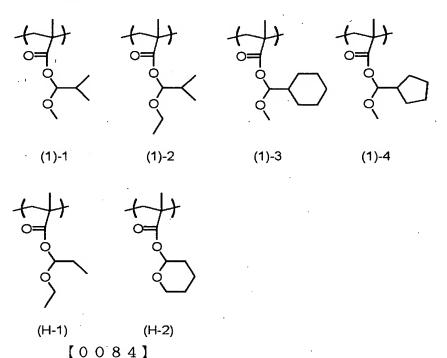


[0082]

# [実験例]

下記式 (1) -1~ (1) -4及び (H-1)、 (H-2) の繰り返し単位を 有するホモポリマーを一般的なラジカル重合で合成し、熱分解温度(TG/DT A) を測定した結果を以下の表1に示した。なお、測定は1分間に1℃昇温で7 0℃から400℃まで行い、ポリマーの最初の重量減少開始温度を熱分解温度と した。加えて吸熱開始温度、吸熱ピーク温度も測定した。

# 【化22】



【表1】

	ポリマー	分子量	熱分解温度	吸熱開始温度	吸熱ピーク温度
Г	(1)-1	10, 200	162℃	180℃	201℃
	(1)-2	9, 700	157℃	165℃	193℃
	(1) - 3	9, 600	155℃	163℃	198℃
L	(1) -4	11, 000	156℃	165℃	199℃
Γ	(H-1)	10, 500	139℃	145℃	188℃
L	(H-2)	11, 000	140℃	147℃	188℃

# [0085]

上記データから、熱分解温度において、本発明の(メタ)アクリル酸アルコキシアルキルエステルが150℃以上と高く、ゆえにこれらを含む高分子化合物からなるレジストの保存安定性が優れることがわかる。

# [0086]

# [実施例、比較例]

表2,3に示すレジスト材料を調製した。そのとき、表2,3に挙げるレジスト材料の高分子化合物は、上記合成例及び比較合成例に示したPoly-A~H

を使用し、他の組成物成分は次の通りで行った。

PAG1:10-カンファースルホン酸(4-ブトキシフェニル)ジフェニルス ルホニウム

PAG2:4-(4'-メチルフェニルスルホニルオキシ) フェニルスルホン酸 (4-tertブチルフェニル) ジフェニルスルホニウム

溶解阻止剤A:ビス(4-(2-テトラヒドロピラニルオキシ)フェニル)メタン

塩基性化合物A:トリス(2-メトキシエチル)アミン

界面活性剤A:FC-430(住友スリーエム社製)

界面活性剤B:サーフロンS-381 (旭硝子社製)

溶剤 A: プロピレングリコールメチルエーテルアセテート

溶剤 B:乳酸エチル

[0087]

【表2】

組成	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4
Poly-A	80	· — .	. – .	
Poly-B	_	80		<del>-</del>
Poly-C	. <del>-</del> ·	- `	. 80	_
Poly-D	_	-		80
PAG1	2	2	. 2	2
PAG2	1	1	1	1
溶解阻止剤A	<del>-</del>		_	_
塩基性化合物A	0. 2	0. 2	0. 2	0. 2
界面活性剤A	0. 07	0. 07	0. 07	• 0.07
界面活性剤B	0. 07	0. 07	0. 07	0. 07
溶剤A	300	300	300	300
溶剤B	130	130	130	130

[0088]

【表3】

組成	実施例5	実施例6	比較例1	比較例2
Poly-E	80		_	_
Poly-F	_	80	_	_
Poly-G	_	_	80	_
Poly-H		_	_	80
PAG1	2	2	2	1
PAG2	1	1	1.	1
溶解阻止剤A	<del>-</del>			<del>-</del> ,
塩基性化合物A	0. 2	0. 2	0. 2	0. 2
界面活性剤A	0.07	0. 07	0. 07	0. 07
界面活性剤B	0. 07	0. 07	0. 07	. 0.07
溶剤A	300	300	300	300
溶剤B	130	130	130	130

### [0089]

得られたレジスト材料を 0. 2 μ m のテフロン製フィルターで濾過した後、このレジスト液をシリコンウエハー上へスピンコーティングし、 0. 4 μ m に塗布した。

次いで、このシリコンウエハーを100Cのホットプレートで90秒間ベークした。更に、エキシマレーザーステッパー(ニコン社、NSR2005EX NA=0.6)を用いて露光し、110Cで90秒間ベーク(PEB:postexposure bake)を施し、2.38%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシドの水溶液で現像を行うと、ポジ型のパターン(実施例 $1\sim6$ 、比較例1,2)を得ることができた。

### [0090]

得られたレジストパターンを次のように評価した。 レジストパターン評価方法:

O. 15μmのラインアンドスペースのトップとボトムを1:1で解像する露 光量を最適露光量(感度:Eop)として、この露光量における分離しているラ インアンドスペースの最小線幅を評価レジストの解像度とした。また、解像した レジストパターンの形状は、走査型電子顕微鏡を用いてレジスト断面を観察した

なお、レジストのPED安定性は、最適露光量で露光後、24時間の放置後PEB(post exposure bake)を行い、線幅の変動値で評価し

た。この変動値が少ないほどPED安定性に富む。

加えてレジストの保存安定性は、調製したレジスト材料を濾過した後、20℃で30日間、遮光した状態で保存し、これを同条件で塗布、露光、現像を行い、再度走査型電子顕微鏡を用いてレジスト断面を観察して、初期との感度、解像度、レジストパターンの形状について、変化のないものを「良好」、やや変化するものを「可」、かなり変化するものを「不可」として判定した。

レジストパターン評価結果を表4に示す。

[0091]

# 【表4】

	感度 (mJ/cm²)	解像度 (μm)	プロファイル 形状	24時間後PEDの 寸法安定性(nm)	レジスト保存 安定性 (20℃・30日間)
実施例1	28	0. 12	矩形	-6	良好
実施例2	25	0. 12	ヘッドが丸い	-9	可
実施例3	27	0. 12	矩形	-5	良好
実施例4	25	0.11	ヘッドが丸い	-8	良好
実施例5	29	0.11	矩形	-5	良好
実施例6	30	0. 12	矩形	-4	良好
比較例1	29	0.12	ヘッドが丸い	-20	不可
比較例2	30	0.13	ヘッドが丸い	-24	不可

### [0092]

### 【発明の効果】

本発明は、熱安定性を有する(メタ)アクリル酸アルコキシアルキルエステルを、酸の作用により分解しアルカリに対する溶解性が増加する反応性基として使用する高分子化合物をベース樹脂としてレジスト材料に配合することにより、保存安定性が良好で実用性が高く、露光前後のアルカリ溶解速度コントラストも大幅に高く、高感度で、広いベーク温度領域においても高解像性を実現し、特に超LSI製造用の微細パターン形成材料として好適な化学増幅型レジスト材料等のレジスト材料を与えることが可能である。

【書類名】

要約書

【要約】

【解決手段】 式(1)で示される繰り返し単位を含む重量平均分子量が1,000~500,000である高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料

【化1】

 $(R^1$ 及び $R^2$ は水素原子、ヒドロキシ基、アルキル基、ハロゲン原子、又はトリフルオロメチル基を表し、 $R^3$ はメチル基、又はエチル基を表す。 $R^4$ 、 $R^5$ はアルキル基を表し、 $R^4$ 、 $R^5$ が結合して環構造となってもよい。)

【効果】 本発明は、保存安定性が良好で実用性が高く、露光前後のアルカリ溶解速度コントラストも大幅に高く、高感度で、広いベーク温度領域においても高解像性を実現したレジスト材料を与えることが可能である。

【選択図】 なし

# 出願人履歴情報

識別番号

[000002060]

1. 変更年月日

1990年 8月22日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都千代田区大手町二丁目6番1号

氏 名

信越化学工業株式会社